PCT WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM
Internationales Büro
INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT) (51) Internationale Patentklassifikation 6: WO 98/44903 (11) Internationale Veröffentlichungsnummer: **A1** A61K 7/48 (43) Internationales Veröffentlichungsdatum: 15. Oktober 1998 (15.10.98) (81) Bestimmungsstaaten: AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, (21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP98/02013 BR, BY, CA, CH, CN, CU, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, GB, GE, GH, HU, ID, IL, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, 7. April 1998 (07.04.98) (22) Internationales Anmeldedatum: LR, LS, LT, LU, LV, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZW, ARIPO Patent (GH, (30) Prioritätsdaten: GM, KE, LS, MW, SD, SZ, UG, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, 10. April 1997 (10.04.97) DE 197 14 765.8 IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI Patent (BF, BJ, CF, (71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): MERCK CG, CI, CM, GA, GN, ML, MR, NE, SN, TD, TG). PATENT GMBH [DE/DE]; D-64271 Darmstadt (DE). (72) Erfinder; und Veröffentlicht (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): NIES, Berthold [DE/DE]; Bahnhofstrasse 27, D-64407 Fränkisch-Crumbach (DE). Mit internationalem Recherchenbericht. RITTER, Wolfgang [DE/DE]; Am Bandenfeld 74, D-42781 Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist; Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen Haan (DE). eintreffen. (74) Gemeinsamer Vertreter: MERCK PATENT GMBH; D-64271 Darmstadt (DE).

- (54) Title: USE OF LOW MOLECULAR OLIGOMER ESTERS OF α -HYDROXY ACIDS AND/OR AROMATIC OF α -HYDROXY ACIDS IN COSMETIC FORMULATIONS
- (54) Bezeichnung: VERWENDUNG VON NIEDERMOLEKULAREN, OLIGOMEREN ESTERN VON α -HYDROXYSÄUREN UND/ODER AROMATISCHEN α -HYDROXYSÄUREN IN KOSMETISCHEN FORMULIERUNGEN

(57) Abstract

The invention relates to the use of low molecular oligomer esters of α -hydroxy acids and/or aromatic o-hydroxy acids in cosmetic formulations, wherein the corresponding α -hydroxy acid and/or aromatic o-hydroxy acid is controllably released by hydrolysis during use.

(57) Zusammenfassung

Die Erfindung betrifft die Verwendung von niedermolekularen, oligomeren Estern von α -Hydroxysäuren und/oder aromatischen o-Hydroxysäuren in kosmetischen Formulierungen, wobei die entsprechende α -Hydroxysäure und/oder aromatische o-Hydroxysäure während der Anwendung durch Hydrolyse kontrolliert freigesetzt wird.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

		77.0	gt	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AL	Albanien	ES	Spanien			SK	Slowakei
AM	Armenien	FI	Finnland	LT	Litauen		
AT	Österreich	FR	Frankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal
AU	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	\mathbf{SZ}	Swasiland
AZ	Aserbaidschan	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tadschikistan
		GN	Guinea	MK	Die ehemalige jugoslawische	TM	Turkmenistan
		GR	Griechenland		Republik Mazedonien	TR	Türkei
		HU	Ungarn	ML	Mali	TT	Trinidad und Tobago
		IE	Irland	MN	Mongolei	UA	Ukraine
-		IL	Israel	MR	Mauretanien	UG	Uganda
		IS	Island .	MW	Malawi	US	Vereinigte Staaten von
	Kanada	IT	Italien	MX	Mexiko		Amerika
	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NE	Niger	UZ	Usbekistan
	-	KE	Kenia	NL	Niederlande	VN	Vietnam
	Schweiz	KG	Kirgisistan	NO	Norwegen	YU	Jugoslawien
CI	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik	NZ	Neuseeland	$\mathbf{z}\mathbf{w}$	Zimbabwe
CM	Kamerun		Korea	\mathbf{PL}	Polen		
CN	China	KR	Republik Korea	PT	Portugal		
CU	Kuba	KZ	Kasachstan	RO	Rumänien		
CZ	Tschechische Republik	LC	St. Lucia	RU	Russische Föderation		
DE	Deutschland	LI	Liechtenstein	SD	Sudan		
DK	Dänemark	LK	Sri Lanka	SE	Schweden		
EE	Estland	LR	Liberia	$\mathbf{s}\mathbf{G}$	Singapur		
CM CN CU CZ DE DK	Kanada Zentralafrikanische Republik Kongo Schweiz Côte d'Ivoire Kamerun China Kuba Tschechische Republik Deutschland Dänemark	GR HU IE IL IS IT JP KE KG KP KR LC LL LL	Griechenland Ungarn Irland Israel Island Italien Japan Kenia Kirgisistan Demokratische Volksrepublik Korea Republik Korea Kasachstan St. Lucia Liechtenstein Sri Lanka	ML MN MR MW MX NE NL NO NZ PL PT RO RU SD SE	Republik Mazedonien Mali Mongolei Mauretanien Malawi Mexiko Niger Niederlande Norwegen Neuseeland Polen Portugal Rumänien Russische Föderation Sudan Schweden	TR TT UA UG US UZ VN YU	Türkei Trinidad und To Ukraine Uganda Vereinigte Staat Amerika Usbekistan Vietnam Jugoslawien

WO 98/44903 PCT/EP98/02013

Verwendung von niedermolekularen, oligomeren Estern von α -Hydroxysäuren und/oder aromatischen o-Hydroxysäuren in kosmetischen Formulierungen

5

Die Erfindung betrifft die Verwendung von niedermolekularen, oligomeren Estern von α -Hydroxysäuren und/oder aromatischen o-Hydroxysäuren in kosmetischen Formulierungen.

10

15

In den letzten Jahren wurden die α-Hydroxysäuren, kurz "AHA" genannt, in der modernen Kosmetologie verstärkt in ihrer Wirkung untersucht und als Anti-Aging-Substanz eingesetzt. Im deutschen Sprachgebrauch werden diese Säuren oft auch als Fruchtsäuren bezeichnet, ein Name, der auf ihr natürliches Vorkommen hindeutet. Zu den wichtigsten Fruchtsäuren werden beispielsweise Glykolsäure (aus Zuckerrohr), Milchsäure (aus Sauermilch), Zitronensäure (aus Zitrusfrüchten), Weinsäure (aus Wein), Äpfelsäure (aus Äpfeln) oder auch die Brenztraubensäure (aus Papayafrüchten) gezählt. Aber auch die aromatischen o-Hydroxysäuren, wie z.B.

die Salicylsäure, weisen die gleichen Effekte auf.

20

25

Die klinische und therapeutische Wirkung dieser AHA wurde erstmalig während der 80er Jahre untersucht und seit dieser Zeit wurden sie von Dermatologen in Konzentrationen von mehr als 12 % zur Behandlung extrem trockener Haut und chronischer Ekzeme eingesetzt. Dabei wurde nun festgestellt, daß diese Säuren weitere Effekte auf die Haut haben. Die Haut wurde während dieser Behandlung glatter, weicher, Unreinheiten verschwanden und die Haut machte einen gesünderen Eindruck.

Die AHA wirken wohl in sofern, daß sie die leimartige Substanz, die die äußeren Epidermisschichten zusammenhält, aufweichen. Dadurch beschleunigt sich die normale Abschilferung der abgestorbenen Hautzellen, und feine Oberflächenfältchen werden dadurch geglättet.

5

Auch die Salicylsäure, die ebenfalls schon lange zur Behandlung von Akne, Psoriasis, Warzen oder Schuppen eingesetzt wird, hat als keratolytisch und keratoplastisch wirkende Substanz in der Kosmetik eine große Bedeutung, da ihre Anwendung ein mildes Peeling der Haut bewirkt.

10

So überschwemmen nun eine Vielzahl kosmetischer Produkte den Markt, die solche AHA oder auch aromatische o-Hydroxysäuren enthalten und die als Antifaltencreme oder Anti-Aging Produkt oder als Produkt zur Regenerierung der Haut positioniert sind.

20

25

15

Eine weitere Theorie zur Wirkungsweise der α -Hydroxysäuren und aromatischen o-Hydroxysäuren neben dem schon beschriebenen Hautpeeling besteht jedoch in der Auffassung, daß die AHA nur eine Irritation der Haut bewirken, was zu einer leichten Anschwellung der Haut führt, und somit zur Glättung führt. Sollte wirklich dieser Effekt hinter den Anti-Aging Resultaten stecken, so müssen der Einsatz dieser freien Säuren und deren Vorteile schwer in Frage gestellt werden, vor allem im Hinblick auf den Langzeiteffekt.

30

Die Einarbeitung der freien Säure in die kosmetischen Träger hat weitere Nachteile. Einerseits kann der relativ niedrige pH-Wert zu erheblichen Unverträglichkeitsreaktionen führen, zweitens werden die gut wasserlöslichen Säuren schon kurz nach der Auftragung wieder ausgewaschen.

Wünschenswert wären also Produkte, die Derivate dieser AHA enthalten, die zunächst keine starke pH-Wert-Absenkung bewirken und aus welchen die AHA langsam über einen längeren Zeitraum freigesetzt würden.

5

Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es nun, die in der Kosmetik gebräuchlichen AHA in eine Form zu bringen, die wasserunlöslich ist, primär zu keiner massiven Absenkung des pH-Wertes führt und aus der die wirksamen AHA über längere Zeit freigesetzt werden.

10

Es wurde nun gefunden, daß α-Hydroxysäuren und/oder aromatische o-Hydroxysäuren zu wasserunlöslichen, oligomeren Produkten verestert werden können, die in Gegenwart von Wasser dann hydrolysieren und die monomeren AHA freisetzen können.

15

20

Gegenstand der Erfindung ist daher die Verwendung von niedermolekularen, oligomeren Estern von α -Hydroxysäuren und/oder aromatischen o-Hydroxysäuren in kosmetischen Formulierungen, wobei die entsprechende α -Hydroxysäure und/oder aromatische o-Hydroxysäure während der Anwendung durch Hydrolyse kontrolliert freigesetzt wird.

25

Grundsätzlich sind solche Polymere bzw. Oligomere bekannt. Beispielsweise ist bekannt, daß hochpolymere Ester ausgewählter niederer Hydroxysäuren, und zwar insbesondere der Milchsäure, hohe Körpervertäglichkeit besitzen und in der Operationstechnik beispielsweise als körperverträgliches und körperresorbierbares Fadenmaterial eingesetzt werden, das im Laufe von Wochen bzw. Monaten abgebaut und aus dem Körper ausgeschwemmt wird.

10

15

20

25

30

35

Oligomere Ester insbesondere der Milchsäure und/oder der Gykolsäure, die einen mittleren Oligomerisierungsgrad von bis zu 100 aufweisen, sind aus der DE 36 20 685 bekannt. Dort wird die Verwendung dieser Ester als resorbierbarer Träger und/oder Filmbildner in Mitteln zu Abdeckung menschlicher oder tierischer Haut beschrieben.

Jedoch ist nirgendwo die Verwendung solcher Oligomeren in kosmetischen Zubereitungen zum Zwecke der Freisetzung der freien Hydroxysäuren beschrieben.

Die erfindungsgemäßen Oligomeren zeichnen sich durch einen mittleren Oligomerisierungsgrad der gewählten Säure bis zu etwa 30 und vorzugsweise bis zu etwa 10 aus.

Polyester-Oligomere aus Hydroxycarbonsäuren können im Prinzip unmittelbar durch Polykondensation der Hydroxycarbonsäuren bzw. Hydroxycarbonsäuregemische hergestellt werden, jedoch ist es zur gezielten Einstellung des Oligomerisierungsgrades sinnvoll, in bekannter Weise Coreaktanten zur Regulierung des Oligomerisierungsgrades zuzufügen, wobei hier in erster Linie ein- oder mehrwertige Alkohole oder organische Säuren in Betracht kommen können. Die beiden Ester bildenden Gruppen der Monomeren bzw. der Oligomeren, d.h. die Hydroxylgruppe einerseits und die Carboxylgruppe andererseits, bieten sich ja allgemein als reaktive Stellen dafür an.

Insbesondere kommen in bevorzugten Ausführungsformen Alkohole mit bis zu 4, insbesondere mit bis zu 3 Hydroxylgruppen in Betracht, wobei hier einerseits einwertige Alkohole besondere Bedeutung besitzen können, andererseits zwei- und insbesondere dreiwertigen Alkoholen eine Schlüsselstellung zukommen kann. Im zuletzt genannten Fall ist es

10

15

20

25

30

35

PCT/EP98/02013

insbesondere das Glycerin, welches durch Umsetzung mit den AHA-Oligomeren zu außerordentlich vielgestaltigen Produkten führt. Beispiele für weitere geeignete Alkohole sind: Ethylenglycol, Propyenglycol, 1,3-Butylenglycol, Trimethylolpropan, niedermolekulare Polyethylengkykole, Polypropylenglykol, 1,5-Pentandiol oder auch höherwertige Alkohole.

Auf dem Gebiet der Mitverwendung von Carbonsäuren können einerseits physiologisch verträgliche Carbonsäuren, hier insbesondere Monocarbonsäuren interessant sein, aber auch poylfunktionelle Carbonsäuren, beispielsweise Di- oder Tricarbonsäuren.

Die Herstellung der oligomeren Hydroxycarbonsäuren bzw. ihrer Derivate erfolgt in an sich bekannter Weise. Selbstverständlich können in allen Fällen -d.h. sowohl bei den α-Hydroxcarbonsäuren als auch bei den Coreaktanten - nicht nur die jeweils freien reaktiven Komponenten der genannten Art, sondern auch solche Derivate eingesetzt werden, die in an sich bekannter Weise unter den Bedingungen der Veresterung bzw. Umesterung die gewünschten Polyester-Oligomeren bilden. Geeignet sind also beispielsweise die Ester der Hydroxysäuren, ferner wird man auch die leicht handhabbaren Dimerisationsprodukte z.B. der Milchsäure und/oder Glykolsäure, d.h. das Lactid und/oder das Glykolid, einsetzen.

Die Polykondensationsreaktion wird dabei üblicherweise durch Erhitzen der Ausgangsmaterialien auf eine Temperatur oberhalb des Schmelzpunktes, vorzugsweise in Gegenwart eines Katalysators, insbesondere eines Veresterungskatalystors, unter wasserfreien Bedingungen in einer Inertgasatmosphäre durchgeführt. Menge und Art des verwendeten Katalysators bestimmen die Verfahrenstemperatur und die Dauer der

Umsetzung. Da der Umsatz der Reaktionen normalerweise nahezu 100 % beträgt, läßt sich durch die Zugabe der Reaktionsteilnehmer die Zusammensetzung der Endprodukte gut steuern. Dem Fachmann sind solche Polykondensationsreaktionen wohl bekannt. Eine detaillierte Aufzählung der verschiedensten Reaktionsbedingungen ist daher an dieser Stelle nicht notwendig.

Gegenstand der Erfindung sind auch niedermolekulare Oligomere enthaltend α-Hydroxysäuren und/oder aromatische o-Hydroxysäuren,
hergestellt durch Umsetzung der monomeren α-Hydroxysäuren und/oder
aromatischen o-Hydroxysäuren bzw. deren reaktionsfähigen Derivate mit
ein- oder mehrwertigen Alkoholen oder organischen Säuren, zur Verwendung in kosmetischen Formulierungen, wobei aus diesen Oligomeren
während der Anwendung die entsprechende α-Hydroxysäure und/oder
aromatische o-Hydroxysäure durch Hydrolyse kontrolliert freigesetzt wird.

Als α-Hydroxysäuren und o-Hydroxysäuren kommen vorzugsweise die im Folgenden aufgeführten Verbindungen zur Verwendung: Glykolsäure und Milchsäure, die beide im Stoffwechsel des lebenden Organismus auftreten und vom Körper verarbeitet bzw. ausgeschieden werden können, wobei die Milchsäure dabei in Form ihres Racemats oder auch in Form ihrer optischen Antipoden oder als beliebige Gemische der optischen Antipoden Verwendung findet; Hydroxylbuttersäure, Hydroxyvaleriansäure, Zitronensäure, Weinsäure, Äpfelsäure, Trimethylencarbonat, ε-Caprolacton, Salicylsäure, m-Hydroxybenzoesäure, p-Hydroxybenzoesäure, Gallussäure, Traubensäure, Benzilsäure, Mandelsäure oder auch die Brenztraubensäure.

30

20

15

20

25

30

35

PCT/EP98/02013

Ganz besonders bevorzugt werden dabei Glykolsäure und/oder Milchsäure bzw. ihre Dimerisationsprodukte eingesetzt.

In wichtigen Ausführungsformen dieser Erfindung werden sogenannte Homooligomere verwendet. Dies bedeutet, daß nur eine einzige α-Hydroxysäure oder eines ihrer reaktionsfähigen Derivate oder nur eine einzige o-Hydroxysäure oder eines ihrer reaktionsfähigen Derivate, z.B. allein die Milchsäure oder allein die Salicylsäure, zur Herstellung der 10 oligomeren Ester eingesetzt werden.

In einer weiteren, bevorzugten Ausführungsform dieser Erfindung werden sogenannte Heterooligomere verwendet. Dies bedeutet, daß bei der Polykondensationsreaktion zur Herstellung der oligomeren Produkte zwei oder mehrere unterschiedliche α-Hydroxysäuren und/oder aromatische o-Hydroxysäuren eingesetzt werden. Es können daher auch Gemische von α-Hydroxysäuren und z.B. Salicylsäure als Monomere eingesetzt werden.

Besonders bevorzugte Oligomere werden beispielsweise aus folgenden Monomeren synthetisiert: Glycerin, Lactid und Glycolid; Ethylenglycol, Milchsäure und Glycolsäure; Propylenglycol, Lactid und Glycolid; Glycerin und Lactid; Glycerin, Glycolsäure und Hydroxylbuttersäure; Ethylenglycol und Hydroxyvaleriansäure; Glycerin und Milchsäureethylester; Glycerin, Trimethlyencarbonat und Glycolsäure; Ethylenglycol und Lactid; Ethylenglycol, Glycolsäure und Milchsäureethylester; Glycerin, Glycolsäure und ε-Caprolacton.

Dabei sieht das Produkt aus Glycerin, Lactid und Glycolid beispielsweise folgendermaßen aus:

15

20

25

30

35

$$H_2C - O - [-CO - CH(CH_3) - O - CO - CH_2 - O -]k--$$

$$|$$

$$HC - O - [-CO - CH(CH_3) - O - CO - CH_2 - O -]l--$$

$$|$$

$$H_2C - O - [-CO - CH(CH_3) - O - CO - CH_2 - O -]m--$$

wobei die Summe k+l+m vorzugsweise kleiner oder gleich 12 ist, besonders bevorzugt kleiner oder gleich 6 (bezogen auf Lactid).

Die Aufzählung der vorangegangenen Verbindungen stellt nur eine kleine Auswahl an besonders bevorzugten Produkten dar, sie soll keinesfalls limitierenden Charakter haben.

Die Heterooligomeren haben allgemein vorteilhafte Eigenschaften, da sie beispielsweise eine geringere Neigung zur Kristallisation und einer damit verbundenen Eintrübung zeigen. Ferner können sie über eine höhere Wasseraufnahme und Hydrolyserate schneller abgebaut werden.

Auf der anderen Seite ist diese schnellere Hydrolyserate dafür verantwortlich, daß die entsprechenden Oligomerprodukte sehr hydrolyseempfindlich sind und in den üblichen wasserhaltigen kosmetischen
Zubereitungen nicht stabil sind. Es ist daher notwendig, sie wasserfrei zu
formulieren. Eine vorteilhafte Möglichkeit, dieses Problem zu lösen, ist die
getrennte Formulierung von wasserfreien AHA-Oligomeren gegebenenfalls mit geeigneten Hilfsstoffen und einer zweiten wasserhaltigen und die
für kosmetische Zubereitungen üblichen Hilfsstoffe enthaltenden Komponente. Beide Komponenten werden erst direkt vor der Anwendung zur
fertigen kosmetischen Zubereitung vermischt. Dies kann vorzugsweise mit
an sich bekannten Mischsystemen aus der (Medizin)-Technik geschehen,

-9-

wie z.B. Systemen zur Mischung von Knochenzementen, reaktiven Klebstoffen oder Abformmassen. Als Beispiel kann die dem Fachmann bekannte Doppel-Kammer-Spritze mit aufgesetztem Statikmischer genannt werden. Bei diesen Mischsystemen läßt sich auch das Mischungsverhältnis von Oligomerenphase zu wäßriger Phase einfach einstellen und variieren. So sind beispielsweise Mischungsverhältnisse von 1:10 bis 1:1 möglich. Geeignet sind beispielsweise auch Mischsysteme der Firma MIXPAC Systems AG.

10

15

5

Daher ist auch Gegenstand der Erfindung eine kosmetische Zubereitung bestehend aus einem gebrauchsfertigen Set aus zwei oder mehr getrennten Komponenten, dessen eine Komponente eine wasserfreie Formulierung von Oligomerprodukten nach mindestens einem der Ansprüche 1 bis 7, gegebenenfalls mit weiteren Hilfsstoffen, und als eine andere Komponente eine wasserhaltige kosmetische Formulierung, gegebenenfalls mit weiteren in solchen kosmetischen Zubereitungen üblichen Hilfs- und Zusatzstoffen, beinhaltet.

25

20

Der Vorteil der Verwendung der beschriebenen oligomeren Produkte besteht nun darin, daß es primär zu keiner starken pH-Wert Absenkung kommt, die die Haut irritieren könnte. Jedoch dann bei dem hydrolytischen Angriff an der oligomeren Struktur in situ werden nach und nach die monomeren AHA bzw. die aromatischen o-Hydroxysäuren freigesetzt, und diese können dann ihre bekannten vorteilhaften Effekte auf der Haut auslösen. Ferner kann dadurch natürlich eine größere Menge dieser als Depot für die freien Säuren dienenden Oligomeren eingearbeitet werden, so daß die Wirkung im Vergleich zur Verwendung der freien AHA erheblich verbessert ist.

Die Komponenten zur Formulierung der entsprechenden kosmetischen Zubereitungen können aus der Vielzahl der bekannten und bewährten Substanzen ausgewählt werden. Die oligomeren Ester der α-Hydroxysäuren und/oder aromatischen o-Hydroxysäuren lassen sich gut mit den üblichen hautpflegenden Komponenten und Hilfsmitteln mischen, wobei vorteilhafterweise auf eine wasserfreie Zubereitung zurückgegriffen wird.

5

10

15

20

25

30

35

Bei der getrennten Formulierung wird einerseits eine wasserfreie Formulierung der Oligomeren eventuell mit geeigneten Hilfs- oder Zusatzstoffen präpariert und andererseits eine aus den üblichen hautpflegenden Komponenten bestehende kosmetische Zubereitung. Beispielsweise können bei der Herstellung einer O/W-Creme die Oligomeren in der öligen Phase enthalten sein, die wäßrige Phase wird getrennt formuliert. Oder es ist auch möglich, eine Oligomerengemisch ohne jegliche Zusatzstoffe als eine Phase zu präparieren, in der zweiten wäßrigen Phase sind dann die restlichen, für eine hautpflegende Zubereitung üblichen Komponenten enthalten. Die zwei getrennten Phasen werden dann jeweils vor der Anwendung erst gemischt.

Eine Reihe von üblichen Komponenten bzw. Zusatzstoffen seien im folgenden aufgelistet:

Fettalkohole, Fettsäureester, insbesondere Triglyceride von Fettsäuren, Fettsäuren, Lanolin, natürliche oder synthetische Öle oder Wachse, Emulgatoren wie z.B. Tegacid spezial, Teginacide, Tego Care (alle Th. Goldschmidt, Essen), Cremophore (BASF, Ludwigshafen), Emulgine (Henkel, Düsseldorf), Hostacerin DGS oder auch Hostaphat (Hoechst), gegebenenfalls Parfümöle, Niedrigalkohole, Glykole oder Polyole oder auch Verdickungsmittel, wie z.B. Kieselerde.

Die erfindungsgemäßen kosmetischen Zubereitungen können die oligomeren Produkte in Mengen von etwa 5 bis nahezu 100 % enthalten, wobei auch die Anwendung der reinen Oligomersubstanz möglich ist. Der bevorzugte Gehalt an oligomeren Estern im Fertigprodukt beträgt 5 % bis 50%.

5

Ohne weitere Ausführungen wird davon ausgegangen, daß ein Fachmann die obige Beschreibung in weitestem Umfang nutzen kann. Die bevorzugten Ausführungsformen sind deswegen lediglich als beschreibende, keineswegs als in irgendeine Weise limitierende Offenbarung aufzufassen.

10

Die vollständige Offenbarung aller vor- und nachstehend aufgeführten Anmeldungen, Patente und Veröffentlichungen sind durch Bezugnahme in diese Anmeldung eingeführt.

15

Die folgenden Beispiele sollen die vorliegende Erfindung verdeutlichen.

20

Beispiel 1

25

In einer üblichen Laborapparatur wurden unter Stickstoff und Rühren 4 Mol L-Lactid und 1 Mol Glycerin geschmolzen und dann innerhalb von 1 Stunde auf 190 °C erwärmt. Man ließ die Reaktion 5 h bei 188 - 192 °C laufen und füllte das Glycero-Oligo-Lactid-Produkt heiß ab. Als Katalysator war 0,5 % o-Phosphorsäure (bezogen auf die Lactidmenge) zugegeben worden.

10

20

25

Beispiel 2

In einer üblichen Laborapparatur wurden unter Stickstoff und Rühren

1 Mol Glycerin, 2 Mol L-Lactid und 1 Mol Glycolid innerhalb von einer

Stunde auf 195 °C erwärmt. Man ließ dann 5 Stunden reagieren und füllte
das Glycero-Oligo-Lactid-Co-Glycolid (1:2:1) heiß ab. Als Katalysator
wurde o-Phosphorsäure zugegeben, und zwar 0.5 %, bezogen auf Summe
der Lactid- und Glycolidmenge. Der Restgehalt an Glycerin beträgt ≤ 2 %.

Beispiel 3

Analog Beispiel 2 wurden 1 Mol Glycerin und 3 Mol Glycolid umgesetzt zu einem Glycero-Oligo-Glycolid. Als Katalysator wurde hier eine Sn-II-Chlorid-Lösung in Ether zugesetzt (7 ml einer Lösung von 2,5 g SnCl₂ in 1000 ml Ether).

Beispiel 4

In einer üblichen Laborapparatur wurden 1 Mol Ethylenglycol und 1,5 Mol DL-Milchsäure unter Stickstoff und Rühren schnell auf 150 °C und dann im Verlauf von 6 Stunden von 150 ° auf 200 °C hochgeheizt. Dann ließ man auf 150 °C abkühlen, evakuierte vorsichtig und vervollständigte den Umsatz bei 200 °C und 10 Torr. Nach 30 Minuten wurde das Produkt bei ca. 150 °C heiß abgefüllt.

Beispiel A

Herstellung einer Hautpflegecreme

5

Phase I:

Bei 60 °C werden Ethylenglycol-Oligolactid der Zusammensetzung 1:1,5 (Herstellung analog Beispiel 4) und Glycerin-Oligolactid der Zusammensetzung 1:5 (Herstellung analog Beispiel 1) im Verhältnis 40:60 homogen vermischt. Die Mischung wird bei dieser Temperatur in eine 10 ml-Kammer einer 1:1-Doppelkammerspritze gefüllt. Nach Abkühlung hat diese Mischung eine honigartige Konsistenz.

15

10

Phase II:

Die wäßrige Phase enthält:

20

3,0	%	Propandiol-1,2 (ArtNr. 107478)	(1)
1,2	%	Konservierungsmittel	(1)
0,25	%	Methyl-4-hydroxybenzoat Natriumsalz	
		(ArtNr. 106756)	(1)
20	0/2	TWEEN 80 (Emulgator)	(1)

25

2,0 % IVVEEN 80 (Emulgator) (1)

Durch Zugabe von Polyacrylsäure-Natriumsalz wird die Viskosität der Phase II der der Phase I bei Raumtemperatur angeglichen. Phase II wird anschließend in die zweite Kammer der Doppelkammerspritze eingefüllt. Die Doppelkammerspritze wird wie übliche verschlossen.

Bezugsquelle:

35

30

(1) Merck KGaA, Darmstadt

20

Patentansprüche i

- Verwendung von niedermolekularen, oligomeren Estern von α-Hydroxysäuren und/oder aromatischen o-Hydroxysäuren in kosmetischen Formulierungen, wobei die entsprechende α-Hydroxysäure und/oder aromatische o-Hydroxysäure während der Anwendung durch Hydrolyse kontrolliert freigesetzt wird.
- Verwendung nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man die niedermolekularen Oligomeren durch Umsetzung der monomeren α-Hydroxysäuren und/oder aromatischen o-Hydroxysäuren oder auch deren reaktionsfähigen Derivate mit ein- oder mehrwertigen Alkoholen oder organischen Säuren erhält.
 - Verwendung nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß
 man Homooligomere, bei deren Herstellung allein eine monomere αHydroxysäure oder aromatische o-Hydroxysäure verwendet wird,
 einsetzt.
- Verwendung nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß
 man Heterooligomere, bei deren Herstellung mehrere verschiedene
 monomere α-Hydroxysäuren und/oder aromatische o-Hydroxysäuren
 verwendet werden, einsetzt.
- 5. Verwendung nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß vorzugsweise oligomere Umsetzungsprodukte von Milchsäure, Glykolsäure und/oder o-Salicylsäure bzw. ihre reaktionsfähigen Derivate mit ein- oder mehrwertigen Alkoholen oder organischen Säuren umgesetzt werden.

WO 98/44903 PCT/EP98/02013

- 15 -

- Verwendung nach einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß Oligomere mit einem mittleren Oligomerisierungsgrad bis zu etwa 30, vorzugsweise bis zu etwa 10 verwendet werden.
- 7. Niedermolekulare Oligomere enthaltend α-Hydroxysäuren und/oder aromatische o-Hydroxysäuren, hergestellt durch Umsetzung der monomeren α-Hydroxysäuren und/oder aromatischen o-Hydroxysäuren oder deren reaktionsfähigen Derivate mit ein- oder mehrwertigen Alkoholen oder organischen Säuren, zur Verwendung in kosmetischen Formulierungen, wobei aus diesen Oligomeren während der Anwendung die entsprechende α-Hydroxysäure und/oder aromatische o-Hydroxysäure durch Hydrolyse kontrolliert freigesetzt wird.
- Kosmetische Zubereitung bestehend aus einem gebrauchsfertigen Set aus zwei oder mehr getrennten Komponenten, dessen eine
 Komponente eine wasserfreie Formulierung von Oligomerprodukten nach mindestens einem der Ansprüche 1 bis 7, gegebenenfalls mit weiteren Hilfsstoffen, und als eine andere Komponente eine wasserhaltige kosmetische Formulierung, gegebenenfalls mit weiteren in solchen kosmetischen Zubereitungen üblichen Hilfs- und Zusatzstoffen, beinhaltet.

5

10

Intern. Ial Application No PCT/EP 98/02013

			
A. CLASSI IPC 6	FICATION OF SUBJECT MATTER A61K7/48		
			•
According to	International Patent Classification(IPC) or to both national classific	ation and IPC	
	SEARCHED		
Minimum do IPC 6	cumentation searched (classification system followed by classification $A61K$	on symbols)	
1100	AUIK		
Documentat	ion searched other than minimum documentation to the extent that s	uch documents are included in the fields sear	ched
Electronic da	ata base consulted during the international search (name of data ba	se and, where practical, search terms used)	
C. DOCUME	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the rele	evant passages	Relevant to claim No.
Χ	DE 195 20 237 A (BEIERSDORF) 5 De	ecember	1-5,7
	1996		,
	see page 4, line 63-68; claims 1-	-4	
х	EP 0 413 528 A (YU, R. AND VAN SO	OTT E)	1-5,7
^	20 February 1991	JOIT, E.)	1-5,7
	see claims 14-17,24		
	- 		
Α	EP 0 671 162 A (YU, R. AND VAN SO	COTT, E.)	1-5
	13 September 1995 see claim 1		
	see Claim I		
Χ	US 5 399 353 A (BARTNIK, F. ET AL) 21	1,7
	March 1995		-,-
	cited in the application		
	see claim 1		
C Surth	or deguments are listed in the continue tion of law O		
	er documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family members are listed in	annex.
° Special cat	egories of cited documents :	"T" later document published after the interna	ational filing date
"A" docume	nt defining the general state of the art which is not	or priority date and not in conflict with the cited to understand the principle or theo	e application but
"E" earlier d	ered to be of particular relevance ocument but published on or after the international	invention "X" document of particular relevance; the cla	, , , ,
filing da	ate nt which may throw doubts on priority claim(s) or	cannot be considered novel or cannot be involve an inventive step when the docu	e considered to
which is	s cited to establish the publication date of another or other special reason (as specified)	"Y" document of particular relevance; the cla	imed invention
"O" docume	nit referring to an oral disclosure, use, exhibition or	cannot be considered to involve an inve document is combined with one or more	other such docu-
other m	neans nt published prior to the international filing date but	ments, such combination being obvious in the art.	to a person skilled
later the	an the priority date claimed	"&" document member of the same patent fa	mily
Date of the a	ctual completion of theinternational search	Date of mailing of the international search	n report
20	2 July 1000	06/00/1000	
	3 July 1998	06/08/1998	
Name and m	ailing address of the ISA	Authorized officer	
	European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk		
	Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Beyss, E	

information on patent family members

Intern. (al Application No PCT/EP 98/02013

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
DE 19520237 A	05-12-1996	WO 9638125 A	05-12-1996
DE 19520237 A		WU 9638125 A	05-12-1990
EP 413528 A	20-02-1991	US 5091171 A	25-02-1992
		AT 130187 T	15-12-1995
		AU 3311095 A	15-02-1996
		AU 660917 B	13-07-1995
		AU 5913990 A	21-02-1991
		CA 2019273 A	15-02-1991
		DE 69023574 D	21-12-1995
		DK 413528 T	11-03-1996
		EP 0671162 A	13-09-1995
		ES 2081936 T	16-03-1996
		GR 3018157 T	29-02-1996
		MX 9203653 A	01-09-1992
		US 5702688 A	30-12-1997
		US 5547988 A	20-08-1996
		US 5670542 A	23-09-1997
		US 5674899 A	07-10-1997
		US 5643961 A	01-07-1997
		US 5648395 A	15-07-1997
		US 5643962 A	01-07-1997
		US 5643952 A	01-07-1997
		US 5656665 A	12-08-1997
		US 5677339 A	14-10-1997
		US 5650436 A	22-07-1997
		US 5637615 A	10-06-1997
		US 5643953 A	01-07-1997
		US 5654340 A	05-08-1997
		US 5677340 A	14-10-1997
		US 5674903 A	07-10-1997
		US 5716992 A	10-02-1998
		US 5648391 A	15-07-1997
		US 5652267 A	29-07-1997
		US 5650437 A	22-07-1997
		US 5656666 A	12-08-1997
		US 5648388 A	15-07-1997
		US 5650440 A	22-07-1997
		US 5670543 A	23-09-1997
		US 5643963 A	01-07-1997
		US 5690967 A	25-11-1997
			·

Intormation on patent family members

Intern dal Application No PCT/EP 98/02013

Patent document cited in search repo	rt	Publication date	'	Patent family member(s)	Publication date
EP 413528	Α	<u> </u>	US	5684044 A	04-11-1997
			US	5681853 A	28-10-1997
			US	5561158 A	01-10-1996
			US	5554597 A	10-09-1996
			US	5654336 A	05-08-1997
			US	5385938 A	31-01-1995
EP 671162	A	13-09-1995	US	5091171 A	25-02-1992
			ΑT	13 01 87 T	15-12-1995
			AU	3311095 A	15-02-1996
			ΑU	660917 B	13-07-1995
			ΑU	5913990 A	21-02-1991
			CA	2019273 A	15-02-1991
			DE	6 90 23574 D	21-12-1995
			DK	413528 T	11-03-1996
			EP	0413528 A	20-02-1991
			ES	2081936 T	16-03-1996
			GR	3018157 T	29-02-1996
			MX	9203653 A	01-09-1992
			US	5702688 A	30-12-1997
			US	5547988 A	20-08-1996
			US	5670542 A	23-09-1997
			US	5674899 A	07-10-1997
			US	5643961 A	01-07-1997
			US	5648395 A	15-07-1997
			US	5643962 A	01-07-1997
			ÜS	5643952 A	01-07-1997
			ÜS	5656665 A	12-08-1997
			ÜS	5677339 A	14-10-1997
			ÜS	5650436 A	22-07-1997
			ÜS	5637615 A	10-06-1997
			US	5643953 A	01-07-1997
			ÜS	5654340 A	05-08-1997
			ÜS	5677340 A	14-10-1997
			ÜS	5674903 A	07-10-1997
			ÜS	5716992 A	10-02-1998
			ÜŞ	5648391 A	15-07-1997
			US	5652267 A	29-07-1997
			ÜS	5650437 A	22-07-1997
			ÜS	5656666 A	12-08-1997

 $\ensuremath{\mathrm{Im}}\xspace$ or patent family members

Interna al Application No
PCT/EP 98/02013

Patent document cited in search repor	t	Publication date	í	Patent family member(s)	Publication date
EP 671162	Α	<u> </u>	US	5648388 A	15-07-1997
			US	5650440 A	22-07-1997
			US	5670543 A	23-09-1997
			US	5643963 A	01-07-1997
			US	5690967 A	25-11-1997
			US	5684044 A	04-11-1997
			US	5681853 A	28-10-1997
			US	5561158 A	01-10-1996
			US	5554597 A	10-09-1996
			US	5654336 A	05-08-1997
			US	5385938 A	31-01-1995
US 5399353	 А	21-03-1995	DE	3620685 A	23-12-1987
			DE	3780525 A	27-08-1992
			EP	0250994 A	07-01-1988
			ES	2053469 T	01-08-1994
			JP	63003865 A	08-01-1988

Intern. raies Aktenzeichen
PCT/EP 98/02013

a. klass IPK 6	a. klassifizierung des anmeldungsgegenstandes IPK 6 A61K7/48								
Nach der In	nternationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Kla	essifikation und der IPK	•						
	B. RECHERCHIERTE GEBIETE								
	rter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbo	ole)							
IPK 6	A61K								
Recherchie	rte aber nicht zum Mindestprüfstoffgehörende Veröffentlichungen, so	oweit diese unter die recherchierten Gebiete	fallen						
Während de	er internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (N	Name der Datenbank und evtl. verwendete S	Suchbegriffe)						
C. ALS WE	ESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN								
Kategorie ³	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angab	e der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.						
х	DE 195 20 237 A (BEIERSDORF) 5. [Dezember	1-5,7						
7	siehe Seite 4, Zeile 63-68; Anspr								
Х	EP 0 413 528 A (YU, R. AND VAN SC 20. Februar 1991 siehe Ansprüche 14-17,24	COTT, E.)	1-5,7						
Α	EP 0 671 162 A (YU, R. AND VAN SC 13. September 1995 siehe Anspruch 1	COTT, E.)	1-5						
Х	US 5 399 353 A (BARTNIK, F. ET AL März 1995 in der Anmeldung erwähnt siehe Anspruch 1) 21.	1,7						
	ere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu ehmen	X Siehe Anhang Patentfamilie							
"A" Veröffer aber n "E" älteres l	Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen : "T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist								
"L" Veröffer	dedatum veröffentlicht worden ist ntlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft er- en zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer en im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden er die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie	"X" Veröffentlichung von besonderer Bedeut kann allein aufgrund dieser Veröffentlich erfinderischer Tätigkeit beruhend betrac	hung nicht als neu oder auf						
soll od ausgef		kann nicht als auf eninderischer i atigke	ait berunend betrachtet						
"O" Veröffer eine Be "P" Veröffer	ntlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, enutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht ntlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach	werden, wenn die Veröffentlichung mite Veröffentlichungen dieser Kategorie in \ diese Verbindung für einen Fachmann r "&" Veröffentlichung, die Mitglied derselben F	Verbindung gebracht wird und naheliegend ist						
	Abschlusses der internationalen Recherche	Absendedatum des internationalen Rec							
28	8. Juli 1998	06/08/1998							
Name und P	Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde	Bevollmächtigter Bediensteter							
	Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk								
	Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Beyss, E							

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Interna Ales Aktenzeichen
PCT/EP 98/02013

lm Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung		itglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
DE 19520237 A	05-12-1996	WO	9638125 A	05-12-1996
EP 413528 A	20-02-1991	US	5091171 A	25-02-1992
		AT	13 01 87 T	15-12-1995
		AU	3311095 A	15-02-1996
		AU	660917 B	13-07-1995
		AU	5913990 A	21-02-1991
		CA	201 9 273 A	15-02-1991
		DE	69023574 D	21-12-1995
		DK	413528 T	11-03-1996
		EP	0671162 A	13-09-1995
		ES	2081936 T	16-03-1996
		GR	3018157 T	29-02-1996
		MX	9203653 A	01-09-1992
		US	5702688 A	30-12-1997
		US	5547988 A	20-08-1996
		US	5670542 A	23-09-1997
		US	5674899 A	07-10-1997
		US	5643961 A	01-07-1997
		US	5648395 A	15-07-1997
		US	5643962 A	01-07-1997
		US	5643952 A	01-07-1997
		US	5656665 A	12-08-1997
		US	5677339 A	14-10-1997
		US	56 50 436 A	22-07-1997
		US	5637615 A	10-06-1997
		US	5643953 A	01-07-1997
		US	5654340 A	05-08-1997
		ÜS	5677340 A	14-10-1997
		ÜS	5674903 A	07-10-1997
		ÜS	5716992 A	10-02-1998
		US	5648391 A	15-07-1997
		US	5652267 A	29-07-1997
		ÜS	5650437 A	22-07-1997
		ÜS	5656666 A	12-08-1997
		ÜS	5648388 A	15-07-1997
		US	5650440 A	22-07-1997
		US	5670543 A	23-09-1997
		ÜS	5643963 A	01-07-1997
		ÜS	5690967 A	25-11-1997

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Interna ales Aktenzeichen
PCT/EP 98/02013

Im Recherchenbericht	Datum der	Mitaliad(ar) day	Datum dar
angeführtes Patentdokument		Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
EP 413528 A		US 5684044 A	04-11-1997
		US 5681853 A	28-10-1997
		US 5561158 A	01-10-1996
		US 5554597 A	10-09-1996
		US 5654336 A	05-08-1997
		US 5385938 A	31-01-1995
EP 671162 A	13-09-1995	US 5091171 A	25-02-1992
		AT 130187 T	15-12-1995
		AU 3311095 A	15-02-1996
		AU 660917 B	13-07-1995
		AU 5913990 A	21-02-1991
		CA 2019273 A	15-02-1991
		DE 69023574 D	21-12-1995
		DK 413528 T	11-03-1996
		EP 0413528 A	20-02-1991
		ES 2081936 T	16-03-1996
		GR 3018157 T	29-02-1996
		MX 9203653 A	01-09-1992
		US 5702688 A	30-12-1997
		US 5547988 A	20-08-1996
		US 5670542 A	23-09-1997
		US 5674899 A	07-10-1997
		US 5643961 A	01-07-1997
		US 5648395 A	15-07-1997
		US 5643962 A	01-07-1997
		US 5643952 A	01-07-1997
		US 5656665 A	12-08-1997
		US 5677339 A	14-10-1997
		US 5650436 A	22-07-1997
		US 5637615 A	10-06-1997
		US 5643953 A	01-07-1997
		US 5654340 A	05-08-1997
		US 5677340 A	14-10-1997
		US 5674903 A	07-10-1997
		US 5716992 A	10-02-1998
		US 5648391 A	15-07-1997
		US 5652267 A	29-07-1997
		US 5650437 A	22-07-1997
		US 5656666 A	12-08-1997

Interna ales Aktenzeichen
PCT/EP 98/02013

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
EP 671162	A		US US US US US US US US	5648388 A 5650440 A 5670543 A 5643963 A 5690967 A 5684044 A 5681853 A 5561158 A 5554597 A 5654336 A 5385938 A	15-07-1997 22-07-1997 23-09-1997 01-07-1997 25-11-1997 04-11-1997 28-10-1997 01-10-1996 10-09-1996 05-08-1997 31-01-1995
US 5399353	Α	21-03-1995	DE DE EP ES JP	3620685 A 3780525 A 0250994 A 2053469 T 63003865 A	23-12-1987 27-08-1992 07-01-1988 01-08-1994 08-01-1988